

(19)

JAPANESE PATENT OFFICE

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11) Publication number: 04211252 A

(43) Date of publication of application: 03.08.92

(51) Int. Cl	G03F 7/004		
(21) Application number:	03016788	(71) Applicant:	FUJI PHOTO FILM CO LTD
(22) Date of filing:	18.01.91	(72) Inventor:	WASHISU SHINTARO YAMAGUCHI JUN
(30) Priority:	30.01.90 JP 02 19710		

(54) PHOTORESISTIVE AND THERMOSENSITIVE RECORDING MATERIAL

(57) Abstract:

PURPOSE: To provide a monosheet type photosensitive and heatsensitive type recording material with which a multicolor negative type image free of the superposition in the single color region or the photosensitive wave length region by the simple operation of image light exposure and heat treatment.

CONSTITUTION: A photosensitive and heatsensitive layer which contains the light-hardened type composition consisting of the micro-capsules containing the electron

donner type colorless dye, polymerizable compound containing the ethylene type unsaturated bonds, photopolymerization starting agent, and an electron receiving type color development agent is formed on a supporting body.

COPYRIGHT: (C)1992,JPO&Japio

(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号

特開平4-211252

(43)公開日 平成4年(1992)8月3日

(51)Int.Cl.⁸
G 0 3 F 7/004

識別記号
5 1 4

序内整理番号
7124-2H

F I

技術表示箇所

審査請求 未請求 請求項の数 8 (全 18 頁)

(21)出願番号 特願平3-16788

(22)出願日 平成3年(1991)1月18日

(31)優先権主張番号 特願平2-19710

(32)優先日 平2(1990)1月30日

(33)優先権主張国 日本 (JP)

(71)出願人 000005201

富士写真フィルム株式会社

神奈川県南足柄市中沼210番地

(72)発明者

鶴見 信太郎
静岡県富士宮市大中里200番地 富士写真

フィルム株式会社内

(72)発明者

山口 靖
静岡県富士宮市大中里200番地 富士写真
フィルム株式会社内

(54)【発明の名称】 感光・感熱性記録材料

(57)【要約】

【目的】 固像感光と熱処理という簡便な操作で、単色もしくは感光波長域の重なりが少ない多色のネガ図像が得られる、モノシート型の感光・感熱性記録材料を提供する。

【構成】 支持体上に、①電子供与性無色染料を含有するマイクロカプセル、及び②エチレン性不飽和結合を有する重合可能な化合物、光重合開始剤及び電子受容性顔色剤からなる光硬化性組成物、を含有する感光・感熱層を設ける。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 支持体上に、①電子供与性無色染料を含有するマイクロカプセル、及び②エチレン性不飽和結合を有する重合可能な化合物、光重合開始剤及び電子受容性顔料からなる光硬化性組成物、を含有する感光・感熱層を設けたことを特徴とする感光・感熱性記録材料。

【請求項2】 請求項1において、該エチレン性不飽和結合を有する重合可能な化合物が、分子内に少なくとも1個の孤立電子対を有するヘテロ原子を含むことを特徴とする感光・感熱性記録材料。

【請求項3】 請求項1において、該エチレン性不飽和結合を有する重合可能な化合物が、分子内に少なくとも1個のエステル結合、アミド結合、アミン、カルボニル結合及び/又はエーテル結合を有することを特徴とする感光・感熱性記録材料。

【請求項4】 請求項1において、該エチレン性不飽和結合を有する重合可能な化合物が分子量200以上であり、かつ、複数個のエチレン性2重結合を有することを特徴とする感光・感熱性記録材料。

【請求項5】 請求項1において、該感光・感熱層を少なくとも二層有し、該感光・感熱層の間に紫外線吸収剤を含有する中間層を設けたことを特徴とする感光・感熱性記録材料。

【請求項6】 請求項5において、該紫外線吸収剤が微粒子状に分散されていることを特徴とする感光・感熱性記録材料。

【請求項7】 請求項5において、該紫外線吸収剤がラテックス分散されたものであることを特徴とする感光・感熱性記録材料。

【請求項8】 請求項5において、該紫外線吸収剤が紫外線吸収剤モノマーを共重合したラテックスであることを特徴とする感光・感熱性記録材料。

〔発明の詳細な説明〕

【0001】

【産業上の利用分野】 本発明は、コピヤやファックス、プリンター、ラベル、カラーブルーフ、オーバーヘッドプロジェクター、第2原図等の用途に用いることのできるフォトサーーモグラフィーを用いた新規な感光・感熱性記録材料に関する。更に詳しくは、不要な消耗品を用いない新規なモニシート型記録材料に関する。

【0002】

【従来の技術】 画像露光した後一様に加熱することにより現像して画像を得る方法はフォトサーーモグラフィー(感光感熱画像形成方法)と呼ばれ、乾式処理だけで簡単に画像が得られるという特徴を持つ。これらの方式としては、例えば、特開昭52-89915号公報に示されているごとく、光重合組成物と感熱発色材料を用いて、現像により可視画像を形成する方法が知られている。これは、二成分型感熱発色材料の二つの成分を、光重合組成物を含有するマイクロカプセルの内と外に分離

して配置した材料を、露光し加熱すると、露光により硬化した部分では感熱材料が移動しないため発色しないが、未露光部分では移動して反応、発色してボジ画像が形成されるものである。しかし、この方法では感熱現象時の光硬化部の発色を充分には抑えきれず、所謂地肌カブリの大きな不鮮明な画像しか得られない。

【0003】 また他の方法として、例えば、特開昭61-123838号公報に示されているごとく、感性基を有するビニルモノマーと光重合開始剤から成る光重合性組成物と顔料により色素を生成できる色素プレカーサーからなる記録材料が知られている。この記録材料は、圓筒露光した後、上記の色素プレカーサーと近接した状態で一様に加熱して、放出してきた未重合の酸性基を有するモノマーと色素プレカーサーを反応させることによりボジの可視画像を形成するものである。しかし、これらの方法はいずれも光重合性を利用して硬化部分の熱拡散性を遮ることで発色成分間の接触を抑え、ボジの可視画像を得ようとするものである。したがつて、光重合と感熱現象処理を利用して逆にネガの発色可視画像を得る方法は知らない。

【0004】 また、このような感光・感熱性記録材料において、2つのシートを用いた転写型も可能であるが、感光波長と発色色相の異なる感光・感熱層を少なくとも2層複層すれば、不要なシートを用いないため特に望ましい、モノシートの形態の多色の記録材料が得られる。しかし、各感光・感熱層の感光波長域を分離することは容易ではない。即ち、從来知られている光重合開始剤もしくは光重合開始剤/光増感剤の組合せを用いた場合、各層の感光波長域はオーバーラップしてしまい、各層を独立に光重合させることは難しい。この点に関しては例えば特開昭61-24495号(成いは米田裕作第4,576,891号)に見られるような感光性組成物中に紫外線吸収剤を添加する試みが開示されている。しかしこの方法では改善は見られるものの、感光波長域のオーバーラップは依然大きい。

【0005】

【発明が解決しようとする課題】 本発明者は、観察研究の結果、画像露光/感熱現象の簡単なプロセスを用いて光硬化部分を発色せしむるネガの画像を得ることに成功した。我々は、感光・感熱層の間に紫外線吸収剤を含有する中間層を設けて下層に到達する光を制限することでこのオーバーラップ領域をなくすることに成功した。本発明の第一の目的は、光硬化で得られるボリマー画像を感熱處理でネガの可視画像に変換(現像)する方法を用いた感光・感熱性記録材料を提供する事である。即ち、画像露光と感熱処理という簡単な操作で単色もしくは多色のネガ画像を得る事のできる感光・感熱性記録材料を提供する事である。第二の目的は、各感光・感熱層の感光波長域の重なりが少なく、各色画像を独立に記録できる単色もしくは多色の感光・感熱性記録材料を提供す

る事である。第三の目的は、不要な消耗品を用いないモノシート型の単色もしくは多色の記録材料を提供する事である。

【0006】

【課題を解決するための手段】本発明の目的は、支持体上に、①電子供与性無色染料を含有するマイクロカプセル、②エチレン性不飽和結合を有する重合可能な化合物、光重合開始剤及び電子受容性顔色剤からなる光硬化性組成物を含むする感光・感熱層を設けたことを特徴とする感光・感熱性記録材料、及び、このような感光・感熱層を少なくとも二層有し、感光層・感熱層の間に紫外線吸収剤を含むする中間層を設けたことを特徴とする感光・感熱性記録材料、により達成された。

【0007】本発明による図像は、エチレン性不飽和結合を有する重合可能な化合物、光重合開始剤及び電子受容性顔色剤を含むする光硬化性組成物を回象露光して硬化させ、その後、均一に加熱する事によって硬化部分において電子受容性顔色剤が選択的に移動し、共存するマイクロカプセル中の電子供与性無色染料と接触して発色させる方法により得られる。硬化部分では、重合によりエチレン性不飽和結合を有する重合可能な化合物と電子受容性の顔色剤との相互作用が減少するために、顔色剤の拡散が速くなりカプセル中の電子供与性無色染料と接触して発色する。一方、未硬化部分では電子受容性の顔色剤がエチレン性不飽和結合を有する重合可能な化合物中にトラップされ、加熱時においてもカプセル中の電子供与性無色染料と接触することができず可視図像は形成されない。

【0008】従って、本発明の感光・感熱層は目的に応じて様々な構成にて作成することができる。好ましい1つの構成は、エチレン性不飽和結合を有する重合可能な化合物、光重合開始剤及び電子受容性顔色剤を含むする光硬化性組成物の微少な液滴と電子供与性無色染料を含有するマイクロカプセルからなる層を支持体上に設けた構成である。この場合、この微小な液滴は乳化物の状態であつても、またはマイクロカプセルの芯物質であつてもよい。この層中にパインダーがあつてもよい。他の好ましい構成は、エチレン性不飽和結合を有する重合可能な化合物、光重合開始剤及び電子受容性顔色剤を含むする光硬化性組成物の連続相中に電子供与性無色染料を含有するマイクロカプセルが存在する層を支持体上に設けた構成である。この連続相は光硬化性組成物とパインダーとの混合物であつてもよい。

【0009】本発明の記録材料は、上記感光・感熱層を用いることによつて、単色のいわゆるB/Wの記録材料であつても多色の記録材料であつても可能であるが、多色の記録材料の場合には、例えば異なる色相に発色する電子供与性無色染料を含有するマイクロカプセルと異なる波長の光に感光する光硬化性組成物を各層に含む多層の記録材料の構成を用いることができる。具体的には、シア

ンに発色する電子供与性無色染料を含有するマイクロカプセルと波長入1に感光する光硬化性組成物を含有した層を支持体上に設け、その上にマゼンタに発色する電子供与性無色染料を含有するマイクロカプセルと波長入2に感光する光硬化性組成物を含有した層を設け、その上にイエローに発色する電子供与性無色染料を含有するマイクロカプセルと波長入3に感光する光硬化性組成物を含有した層を設けた構成、更に各層の間に中間層を設けた構成、更にこの中間層中に紫外線吸収剤を含有する構成等を用いることができる。中間層を用いる場合としては、例えばシアノに発色する電子供与性無色染料を含有するマイクロカプセルと波長入1に感光する光硬化性組成物を含有した層を支持体上に設け、その上に波長入1より短波の光を吸収する中間層を設け、その上にマゼンタに発色する電子供与性無色染料を含有するマイクロカプセルと波長入2に感光する光硬化性組成物を含有した層を設け、その上に波長入2より短波の光を吸収する中間層を設け、その上にイエローに発色する電子供与性無色染料を含有するマイクロカプセルと波長入3に感光する光硬化性組成物を含有した層を設け、更にその上に保護層を設けた構成等を、具体例として挙げることができる。

【0010】従来知られている光重合開始剤もしくは光重合開始剤/分光増感剤の組合せを用いた場合、各層の感光波長域はオーバーラップしてしまうが、本発明においては、感光・感熱層の間に紫外線吸収剤を含有する中間層を設けて下層に到達する光を遮断することでオーバーラップ領域をなくすことが可能となる。この紫外線吸収剤を中間層に導入する方法としては従来知られている様々な方法を利用できる。一つには紫外線吸収剤を水不溶性の有機溶媒に溶解してその溶液を界面活性剤を含有する水性分散媒中に乳化分散し微小な液滴にして中間層に導入する所謂乳化分散法がある。この方法の場合有機溶媒もしくは界面活性剤が隣接する感光・感熱層に作用して発色濃度を低下させる等の悪作用が多少生じることがある。また一つには紫外線吸収剤を担持したポリマーまたはラテックスを中間層に導入する方法がある。紫外線吸収剤を担持したポリマーまたはラテックスは業界公知の方法を用いて得ることができる。一例を挙げるならば、紫外線吸収剤を水不溶性の揮発性の有機溶媒に溶解してその溶液を界面活性剤を含有する水性分散媒中に乳化分散し微小な液滴にしてその後ポリマーラテックスと混合すればよい。この方法の場合にも用いる界面活性剤の量や種類によっては悪作用が生じることがある。更に別のやり方として、紫外線吸収剤単体を重合成分として含有するポリマーまたはラテックスを中間層に導入する方法がある。この場合は用いる界面活性剤の量が最も少なくなり界面活性剤の悪作用が起りにくいため、最も好ましい。

【0011】本発明の光硬化性組成物に用いることでの

きるエチレン性不飽和結合を有する重合可能な化合物は、分子中に少なくとも1個のエチレン性不飽和2重結合を有する重合性化合物である。例えばアクリル酸及びその塩、アクリル酸エチル類、アクリルアミド類；メタクリル酸及びその塩、メタクリル酸エチル類、メタクリルアミド類；無水マレイン酸、マレイン酸エチル類；イタコン酸、イタコン酸エチル類；ステレン類；ビニルエーテル類；ビニルエチル類；N-ビニル複素環類；アリールエーテル類；アリールエチル類等を用いることができる。この内、分子に少なくとも1個の孤立電子対を有するヘテロ原子を含む重合性化合物が好ましい。ここで言う孤立電子対を有するヘテロ原子とは、酸素、窒素、硫黄、磷、ハロゲン等の各原子を指す。具体的には、エチル結合、アミド結合、カルボニル結合、チオカルボニル結合、エーテル結合、チオエーテル結合、及びアミン、アルコール、チオアルコール、ホスファイン、ハロゲン等の基を有するものが含まれる。これらの内、電子受容性の顔色剤との相互作用が強いエチル結合、アミド結合、アミン、カルボニル結合及び/またはエーテル結合を分子に少なくとも1個有する、エチレン性不飽和結合を有する重合可能な化合物が好ましく、高重合性を有するエチル結合、アミド結合を有する化合物が特に好ましい。また、重合効率(活性速度)を有利にするためには、分子内に複数のエチレン性不飽和2重結合を有する重合性化合物が好ましく、例えば、トリメチロールプロパンやベンタエクリストリール等のような多価アルコールのアクリル酸エチルやメタクリル酸エチル；およびアクリレートもしくはメタクリレート末端エポキシ樹脂、アクリレートもしくはメタクリレート末端エピユリル等がある。特に好ましい化合物の具体例としては、例えば、エチレンジリコールジアクリレート、エチレンジリコールジメタクリレート、トリメチロールプロパンやアクリレート、ベンタエクリストリールテトラアクリレート、ジベンタエクリストリールヒドロキシベンタエクリレート、ヘキサンジオール-1、6-ジメタクリレート及びジエチレンジリコールジメタクリレート等を挙げられる。これらの重合性化合物の分子量としては、約1000～約5000程度のものを用いることができるが、電子供与性の無色染料含有マイクロカプセルの中に熱感性でいくものより好ましく、分子量が200以上の化合物等に有用である。

【0012】本発明に好適に用いられる光重合開始剤としては、前記のエチレン性不飽和結合を含有する化合物の光重合を開始し得る化合物の中から1種または2種以上の化合物を組み合わせて選ぶことができる。光重合開始剤の好ましい具体例として、次の化合物を挙げることができる。芳香族ケトン類；例えば、ベンゾフェノン、4, 4'-ビス(ジメチルアミノ)ベンゾフェノン、4-メトキシ-4'-ジメチルアミノベンゾフェノン、4, 4'-ジメトキシベンゾフェノン、4-ジメチルア

ミノベンゾフェノン、4-ジメチルアミノセトフェノン、ベンジル、アントラキノン、2-tert-ブチルアントラキノン、2-メチルアントラキノン、キサントン、オオキサントン、2-クロロチオキサントン、2, 4-ジエチルチオキサントン、フルオレノン、アクリドン；およびベンゾインおよびベンゾインエーテル類；例えばベンゾインメチルエーテル、ベンゾインエチルエーテル、ベンゾインイソプロピルエーテル、ベンゾインフェニルエーテル；および2, 4, 6-トリアリールイミダゾール二量体；例えば2-(オ-クロロフェニル)-4, 5-ジフェニルイミダゾール二量体、2-(オ-クロロフェニル)-4, 5-ジ-(ム-メトキシフェニル)イミダゾール二量体、2-(オ-フルオロフェニル)-4, 5-ジフェニルイミダゾール二量体、2-(オ-メトキシフェニル)-4, 5-ジフェニルイミダゾール二量体、2-(P-メトキシフェニル)-4, 5-ジフェニルイミダゾール二量体；およびトリハロゲン化合物、例えば四臭化炭素、フェニルトリフロモメチルスルホン、フェニルトリクロロメチルケトンおよび特開昭53-133428号、特公昭57-1819号、特公昭57-6096号、米国特許第3615455号の各明細書中に記載の化合物、特開昭58-29803号記載のトリハロゲン置換メチル基を有するS-トリアジン副導体；例えば、2, 4, 6-トリス(トリクロロメチル)-S-トリアジン、2-メトキシ-4, 6-ビス(トリクロロメチル)-S-トリアジン、2-アミノ-4, 6-ビス(トリクロロメチル)-S-トリアジン、2-アミノ-4, 6-ビス(P-メトキシチリル)-4, 6-ビス(トリクロロメチル)-S-トリアジン等の化合物；および例えば特開昭59-1B-8340号記載の有機過酸化物；例えばメチルエチルケトンバーオキサイド、シクロヘキサンバーオキサイド、3, 3, 5-トリメチルシクロヘキサンバーオキサイド、ベンゾイルバーオキサイド、ジターシャリーブチルジバーオキシソクタレート、2, 5-ジメチル-2, 5-ジ(ベンゾイルバーオキシ)ヘキサン、ターシャリーブチルバーオキシベンゾエート、α, α'-ビス(ターシャリーブチルバーオキシソブロビル)ベンゼン、ジクミルバーオキサイド、3, 3', 4, 4'-テトラ-(ターシャリーブチルバーオキシカルボニル)ベンゾフェノン等の化合物。および例えば米国特許第4743530号に記載のアジニウム塩化合物；および例えばヨーロッパ特許第0223587号に記載の有機ホウ素化合物；例えばトリフェニールブチルボレートのテトラメチルブンニウム塩、トリフェニールブチルボレートのテトラブチルアンモニウム塩、トリ(P-メトキシフェニル)ブチルボレートのテトラメチルアンモニウム塩等；その他のジアリールヨードニウム塩類や鉄アレン環状体等当業界周知の光重合開始剤等を有効に使用できる。

および例えばヨーロッパ特許第0223587号に記載の有機ホウ素化合物；およびヨーロッパ特許第0223587号に記載の有機ホウ素化合物；例えばトリフェニールブチルボレートのテトラメチルブンニウム塩、トリフェニールブチルボレートのテトラブチルアンモニウム塩、トリ(P-メトキシフェニル)ブチルボレートのテトラメチルアンモニウム塩等；その他のジアリールヨードニウム塩類や鉄アレン環状体等当業界周知の光重合開始剤等を有効に使用できる。

【0013】また光重合開始剤系として、二種またはそ

れ以上の化合物の組合せが知られておりそれらの組合せも本発明に使用する事ができる。二種またはそれ以上の化合物の組合せの例としては、2, 4, 5-トリアリール/イミダゾール二量体とメルカブトベンズオキサゾール等との組合せ、米国特許第3 4 2 7 1 6 1号明細書に記載の4, 4'-ビス(ジメチルアミノ)ベンゾフェノンとベンゾフェノンまたはベンゾインメチルエーテルとの組合せ、米国特許第4 2 3 9 8 6 0号明細書に記載のベンゾイル-*N*-メチルナフタゾリジンと2, 4'-ビス(トリクロロメチル)-6-(4'-メトキシフェニル)-トリアゾールの組合せ、また特開昭57-23602号明細書に記載のジアルキルアミノ安息香酸エステルとジメチルオキサントンの組合せ、また特開昭59-78339号明細書の4, 4'-ビス(ジメチルアミノ)ベンゾフェノンとベンゾフェノンとポリハロゲン化メチル化合物の三種組合せを挙げることができる。より好ましい例として4, 4'-ビス(ジエチルアミノ)ベンゾフェノンとベンゾフェノンの組合せ、2, 4-ジエチルチオオキサントンと4-ジメチルアミノ安息香酸エチルの組合せ、4, 4'-ビス(ジエチルアミノ)ベンゾフェノンと2, 4, 5-トリアリール/イミダゾール二量体の組合せが挙げられる。これらの光重合開始剤の中で特に好ましい化合物としてはベンゾインエーテル類、トリハロゲン置換ステル基を有するS-トリアジン誘導体、有機過酸化物、アジニウム塩化物および有機ホウ素化合物を挙げることができる。光重合開始剤の含有量は、光重合性組成物の全重量基準で、より好ましくは0. 1~2.0重量%、そしてより好ましくは0. 1~1.5重量%であり、最も好ましい含有量は1~1.0重量%である。0. 01重量%未満では感度が不足し、1.0重量%を越えても感度の増加は期待できない。

【0014】本発明の光硬化性組成物にはエチレン性不飽和結合を有する重合可能な化合物および光重合開始剤のはかにその感光被長を調整するための分光増感色素を含有してよい。分光増感色素としては当業界公認の様々な化合物を使用することができる。分光増感色素の例は上述した光重合開始剤に関する特許、Research Disclosure, Vol. 200, 1980年12月, Item 20036、「増感剤」(徳丸克巳・大河原信一編 講談社 1987年)の160-163ページ等を参考にできる。具体的な分光増感色素の例としては、例えば、特開昭58-15503号公報には3-ケトマリン化合物が、特開昭58-40302号公報にはオビリリウム塩が、特開昭59-2832号、同60-53300号にはナフトチアゾールメロシアニン化合物が、特公昭61-9621号、同62-3842号、特開昭59-89303号、同60-60104号各公報にはそれぞれメロシアニン化合物が開示されている。これらの分光増感剤によって光重合開始剤の分光感度は可視域までも延ばすことができる。上述の例では光重合開始剤としてトリハロメチル-S-トリア

ジン化合物を取上げているが他の光重合開始剤と組合せても良い。分光増感色素としては、ケト色素であるクマリン(ケトマリン又はスルホノクマリンも含まれる)色素、メロスチリル色素、オキソノール色素及びヘミオキソノール色素、非ケト色素である非ケトボリメチン色素、アントラセン色素、ローダミン色素、アクリジン色素、アニリン色素及びアゾ色素、非ケトボリメチン色素としてのシアニン、ヘミシアニン及びスチリル色素等が含まれる。

【0015】また、本発明の光重合性組成物は、更に重合を促進するための助剤として、過酸化剤例えば酸素除去剤(oxygen scavenger)及び活性酸素オナーの連鎖移動剤、さらに連鎖移動的に重合を促進するその他の化合物を併用することもできる。有用であることの見いだされている酸素除去剤はホスフィン、ホスホネート、ホスフアイト、第1階級及び酸素により容易に酸化されるその他の化合物である。例えばN-フェニルグリシン、トリメチルパルビツール酸、N,N-ジメチル-2,6-ジイソプロピルアリニン、N,N-N-2,4,6-ペンタメチルアリニン等である。さらによく示すようなオオル剤、オカケン剤、トリハロメチル化合物、ロフインダイマー化合物、ヨードニウム塩類、スルホニウム塩類、アジニウム塩類、有機過酸化物等も重合促進剤として有用である。

【0016】更に、これらの化合物の他に、光重合性組成物の中には熱重合禁止剤が必要に応じて添加する事ができる。熱重合禁止剤は、光重合性組成物の熱的な重合や経時的な重合を防止するためには添加するもので、これにより光重合性組成物の開封時や保存時の化学的な安定性を高めることができる。熱重合禁止剤の例として、p-メトキシフェノール、ハイドロキノン、t-ブチルカテコール、ピロガロール、2-ヒドロキシベンゾフェノン、4-メトキシ-2-ヒドロキシベンゾフェノン、塩化第一鋼、フェノチアジン、クロラニル、ナフチルアミン、β-ナフトル、2, 6-ジ-*t*-ブチル-p-クレゾール、ニトロベンゼン、ジニトロベンゼン、ピクリン酸、p-トルイジン等が挙げられる。熱重合禁止剤の好ましい添加量は、光重合性組成物の全重量基準で0. 001~5重量%であり、より好ましくは0. 01~1重量%である。0. 001重量%未満では熱安定性が劣り、5重量%を超えると感度が低下する。

【0017】本発明の光硬化性組成物は必要に応じてマイクロカプセルに内包して使用してもよい。例えばヨーロッパ特許第0223587号や上記特許を参考にマイクロカプセルに内包せることができる。

【0018】本発明に係る電子受容性顔料としては、フェノール誘導体、含硫フェノール誘導体、有機のカルボン酸誘導体(例えば、サリチル酸、ステアリン酸、レゾルシン酸等)、及びこれらの金属錯体等、スルホン酸誘導体、原来もしくはオルソ尿素誘導体等、酸性白土、ベン

トナイト、ノボラツク樹脂、金属処理ノボラツク樹脂、金属鉛等が挙げられる。これらの例は、紙パルプ技術タイムス(1985年)49~54頁及び65~70頁に記載の他、特公昭40-9309、同45-14039、特開昭52-140483、同48-51510、同57-210886、同58-870889、同59-11286、同60-176795、同61-95988等に記載されている。これらの一部を例示すれば、フェノール性化合物としては、2',2'-ビス(4-ヒドロキシフェニル)プロパン、4-t-ブチルフェノール、4-エフエリルフェノール、4-ヒドロキシフェニヨキシド、1,1'-ビス(3-クロロ-4-ヒドロキシフェニル)シクロヘキサン、1,1'-ビス(4-ヒドロキシフェニル)シクロヘキサン、1,1'-ビス(3-クロロ-4-ヒドロキシフェニル)-2-エチルブタン、4,4'-メタ-1-オクタリデンジフェノール、4,4'-sec-2-ブチルリデンジフェノール、4-t-エト-オクチルフェノール、4- α -メチルフェニルフェノール、4,4'-メチルシクロヘキシリテンフェノール、4,4'-メタ-1-オクタリデンジフェノール、p-ヒドロキシ安息香酸ベンジル等がある。サリチル酸誘導体としては、4-ベンタデシルサリチル酸、3,5-ジ(α-メチルベンジル)サリチル酸、3,5-ジ(t-エト-オクチル)サリチル酸、5-オクタデシルサリチル酸、5-α-(p-α-メチルベンジルフェニル)エチルサリチル酸、3-α-メチルベンジル-5-t-エト-オクチルサリチル酸、5-テトラデシルサリチル酸、4-ヘキシルオキサリチル酸、4-シクロヘキシルオキサリチル酸、4-デシルオキサリチル酸、4-ドデシルオキサリチル酸、4-ベンタデシルオキシサリチル酸、4-オクタデシルオキサリチル酸等、及びこれらの亜鉛、アルミニウム、カルシウム、鉄、鉛等がある。これらの電子受容性化合物は単独もしくは2種以上併用することができる。電子受容性化合物の使用量は、電子供与性無色染料の1.0~4.00重量%の範囲が好ましく、1.00~2.00重量%が特に好ましい。

【0019】本発明に係る電子供与性無色染料は従来より公知のトリエニルメタンフタリド系化合物、フルオラン系化合物、フェノチアジン系化合物、インドリルフタリド系化合物、ロイコオーラミン系化合物、ローダミンラクタム系化合物、トリエニルメタン系化合物、トリアゼン系化合物、スピロビラン系化合物、フルオレン系化合物などを各種の化合物を使用できる。フタリド類の具体例は米国再発行特許明細書第23,024号、米国特許明細書第3,491,111号、同第3,491,112号、同第3,491,116号および同第3,509,174号、フルオラン類の具体例は米国特許明細書第3,624,107号、同第3,627,787号、同第3,641,011号、同第3,462,828号、同第3,681,390号、同第3,9250

0,510号、同第3,959,571号、スピロジビラン類の具体例は米国特許明細書第3,971,808号、ビリジン系およびビラジン系化合物類は米国特許明細書第3,775,424号、同第3,853,869号、同第4,246,318号、フルオレン系化合物の具体例は特開昭61-240989号等に記載されている。これらの一部を示すれば、トリアリールメタン系化合物としては、3,3-ビス(p-ジメチルアミノフェニル)-6-ジメチルアミノフタリド、3,3-ビス(p-ジメチルアミノフェニル)フタリド、3-(p-ジメチルアミノフェニル)-3-(1,3-ジメチルインドール-3-イル)フタリド、3-(p-ジメチルアミノフェニル)-3-(2-メチルインドール-3-イル)フタリド、等があり、ジフェニルメタン系化合物としては、4,4'-ビス(ジメチルアミノペニズヒドリンベンジルエーテル、N-ハロフェニルロイコオーラミン、N-2,4,5-トリクロロフェニルロイコオーラミン等があり、キサンタン系化合物としては、ローダミン-B-アニリノラクタム、ローダミン-(p-ニトリノ)ラクタム、2-(ジベンジルアミノ)フルオラン、2-アニリノ-3-メチル-6-ジエチルアミノフルオラン、2-アニリノ-3-メチル-6-ジブチルアミノフルオラン、2-アニリノ-3-メチル-6-N-エチル-N-イソアミルアミノフルオラン、2-アニリノ-3-メチル-6-N-メチル-6-ドロフルーリルアミノフルオラン、2-アニリノ-3-メチル-6-ドロフルーリルアミノフルオラン、2-(p-クロロニリノ)-6-ジエチルアミノフルオラン、2-(3,4-ジクロラニリノ)-6-ジエチルアミノフルオラン、等があり、チアジン系化合物としては、ベンゾイルロイコメレンブルー、p-ニトロベンジルロイコメレンブルー等があり、スピロ系化合物としては3-メチル-スピロ-ジナフトビラン、3-エチル-スピロ-ジナフトビラン、3-ベンジルスピロ-ジナフトビラン、3-メチル-3-メトキシ-ベンゾ-スピロビラン、3-プロピル-スピロ-ジナフスピラン等がある。特に、フルカラーメタリック用に用いる場合、シアン、マゼンタ、イエロー用の電子供与性無色染料としては米国特許第4,800,144号等を、イエロー-堿色タイプとしては特開昭63-53542号等を参考にできる。

【0020】本発明の電子供与性無色染料をマイクロカプセル化する場合は当業界公知の方法で作成ができる。例えば米国特許第28000457号、同28000458号に見られるような親水性壁形成材料のコアセルベーションを利用した方法、米国特許第3287154号、英國特許第900443号、特公昭38-1957

4号、同42-4446号、同42-771号に見られるような界面重合法、米国特許第3418250号、同3660304号に見られるポリマーの析出による方法、米国特許第3796669号に見られるイソシアネートポリオール壁材料を用いる方法、米国特許第3914511号に見られるイソシアネート壁材料を用いる方法、米国特許第4001140号、同4087376号、同4089802号に見られる尿素-ホルムアルデヒド系、尿素ホルムアルデヒド-レゾールシノール系壁形成材料を用いる方法、米国特許第402025455号に見られるラミン-ホルムアルデヒド樹脂、ヒドロキシプロリセルロース等の壁形成材料を用いる方法、特公昭36-91168号、特開昭51-9079号に見られるモノマーの重合によるイン・シツ(*in situ*)法、英國特許第952807号、同965074号に見られる電解分散冷却法、米国特許第3111407号、英國特許第930422号に見られるスプレー凍結法等がある。これらに限定されるものではないが、芯物質を乳化した後マイクロカプセル壁として高分子膜を形成することが好ましい。

【0021】本明るいマイクロカプセル壁の作り方としては特に油滴内部からのリアクタントの重合によるマイクロカプセル化法を使用する場合、その効果が大きい。即ち、短時間内に、均一な粒径を持ち、生産性にすぐれた記録材料として好ましいカプセルを得ることができ。例えばポリウレタンをカプセル壁として用いる場合には多価イソシアネート及び必要に応じてそれと反応しカプセル壁を形成する第2の物質(例えばポリオール、ポリアミン)をカプセル化すべき油性液体中に偶合し水中に乳化分散し次に温度を上昇することにより、油滴界面で高分子形成反応を起こして、マイクロカプセル壁を形成する。このとき油性液体中に低沸点の溶解力の強い補助溶剤を用いることができる。この場合に、用いる多価イソシアネート及びそれと反応する相手のポリオール、ポリアミンについては米国特許第3281383号、同3773695号、同3793268号、特公昭48-40347号、同49-24159号、特開昭48-80191号、同48-84086号に開示されており、それらを使用することもできる。

【0022】多価イソシアネートとしては、例えば、m-フェニレンジイソシアネート、p-フェニレンジイソシアネート、2,6-トリレンジイソシアネート、2,4-トリレンジイソシアネート、ナフタレン-1,4-ジイソシアネート、ジフェニルメタン-4,4'-ジイソシアネート、3,3'-ジメトキシ-4,4'-ビフェニル-ジイソシアネート、3,3'-ジメチルジフェニルメタン-4,4'-ジイソシアネート、キシリレン-1,4-ジイソシアネート、4,4'-ジフェニルプロパン-ジイソシアネート、トリメレンジイソシアネート、ヘキサメレンジイソシアネート、プロピレン-1,2-ジイ

ソシアネート、ブチレン-1,2-ジイソシアネート、シクロヘキシン-1,2-ジイソシアネート、シクロヘキシン-1,4-ジイソシアネート等のジイソシアネート、4,4',4''-トリフェニルメタントリイソシアネート、トルエン-2,4,6-トリイソシアネートのごときトリイソシアネート、4,4'-ジメチルジフェニルメタン-2,2',5,5'-テトライソシアネート、ヘキサメチレンジイソシアネートとトリメチロールプロパンの付加物、2,4-トリアレンジイソシアネートとトリメチロールプロパンの付加物、キシリレンジイソシアネートとトリメチロールプロパンの付加物、トリレンジイソシアネートとヘキサトリオールの付加物のごときイソシアネートプレポリマーがある。

【0023】ポリオールとしては、脂肪族、芳香族の多価アルコール、ドロキシボリエスチル、ヒドロキシボリアルキレンエーテルのごときものがある。特開昭60-44991号に記載された下記のポリオールも用いられる。エチレングリコール、1,3-プロパンジオール、1,1,4-ブタンジオール、1,5-ベンタンジオール、1,6-ヘキサンジオール、1,7-ヘプタンジオール、1,8-オクタンジオール、プロピレングリコール、2,3-ジヒドロキシブタン、1,2-ジヒドロキシブタン、1,3-ジヒドロキシブタン、2,2-ジメチル-1,3-プロパンジオール、2,4-ベンタンジオール、2,5-ヘキサンジオール、3-メチル-1,5-ベンタンジオール、1,4-シクロヘキサンジメチノール、ジヒドロキシクロヘキサン、ジエチレングリコール、1,1,2,6-トリヒドロキシヘキサン、2-エニプロピレングリコール、1,1,1,1-トリメチロールプロパン、ヘキサントリオール、ペンタエリスリトリール、ペンタエリスリトリールエチレンオキサイド付加物、グリセリンエチレンオキサイド付加物、グリセリン、1,4-ジヒドロキシエチルキシベンゼン、レゾルシノールジヒドロキシエチルエーテル等の芳香族多価アルコールとアルキレンオキサイドとの縮合生成物、p-キシリレングリコール、m-キシリレングリコール、a,a'-ジヒドロキシ-p-ジイソプロピルベンゼン、4,4'-ジヒドロキシジフェニルメタン、2-(p,p')-ジヒドロキシフェニルエーテルベンジルアルコール、ビスエノールAにエチレンオキサイドの付加物、ビスエノールAにプロピレンオキサイドの付加物等が挙げられる。ポリオールはイソシアネート基1モルに対して、水酸基の割合が0.2~2モルで使用するのが好ましい。

【0024】ポリアミンとしてはエチレンジアミン、トライメレンジアミン、テトラメレンジアミン、ペンタメレンジアミン、ヘキサメレンジアミン、p-フェニレンジアミン、m-フェニレンジアミン、ビペラジン、2-メチルビペラジン、2,5-ジメチルビペラジ

ン、2-ヒドロキシトリメレンジアミン、ジエチレントリアミン、トリエチレントリアミン、ジエチルアミノプロピラミン、テトラエチレンペニタミン、エポキシ化合物のアミン付加物等が挙げられる。多価イソシアネートは水と反応して高分子物質を形成することもできる。

【0025】マイクロカプセルを作るとときに、水溶性高分子を用いることができるが水溶性高分子は水溶性のアニオン性高分子、ノニオン性高分子、両性高分子のいずれでも良い。アニオン性高分子としては、天然のものでも合成のものでも用いることができる。例えば- COO^- 、 $-\text{SO}_3^-$ 基等を有するものが挙げられる。具体的なアニオン性の天然高分子としてはアラビゴム、アルギン酸、ベクチン等があり、半合成としてはカルボキシメチルセルローズ、フタル化ゼラチン、硫酸化デンプン、硫酸化セルロース、リグニンホルン酸等がある。また、合成品としては無水マリン酸系（加水分解したものも含む）共重合体、アクリル酸系（メタクリル酸系も含む）共重合体及び共重合体、ビニルベンゼンスルホン酸系共重合体及び共重合体、カルボキシ活性ポリビニルアルコール等がある。

【0026】ノニオン性高分子としては、ポリビニルアルコール、ヒドロキシエチルセルロース、メチルセルロース等がある。両性の化合物としてはゼラチン等がある。これらの水溶性高分子は $0.1 \sim 1.0$ 重量%の水溶液として用いられる。マイクロカプセルの粒径は $2 \sim 10 \mu\text{m}$ 以下に調整される。本発明に用いるカプセルの大さきは $8 \sim 10 \mu\text{m}$ 以下であり、特に保存性、取り扱い性の点から $2 \sim 10 \mu\text{m}$ 以下が好ましい。またカプセルが小さすぎる場合には一定固形分に対する表面積が大きくなり多量の塑剤が必要となる。このため $0.1 \sim 1 \mu\text{m}$ 以上が好ましい。

【0027】本発明による、電子供与性無色染料はマイクロカプセル中に溶液状態で存在してもよく、また、固体の状態で存在してもよい。溶液を併用する場合、カプセル内に併用する溶液の量は電子供与性無色染料 $10 \sim 50$ 重量部に対して $1 \sim 500$ 重量部の割合が好ましい。

【0028】本発明において用いられる溶液として天然油または合成油を併用することができる。これら溶液の例として例えば、純米油、灯油、脂肪族ケトン、脂肪族エステル、パラフィン、ナフテン油、アルキル化ヒュニル、アルキル化ターフェニル、塩素化パラフィン、アルキル化ナフタレン及び1-フェニル-1-キシリルエタン、1-フェニル-1-p-エチルフェニルエタン、1,1'-ジトリルエタン等のとくジアリールエタン、フタル酸アルキルエステル（ジブチルフタレート、ジオクチルフタレート、ジシクロヘキシルフタレート等）、リナンエステル（ジフェニルホスフエート、トリフェニルホスフエート、トリクレジルホスフエート、ジオクチルブチルホスフエート）、クエン酸エステル（例

えばアセチルクエン酸トリプチル）、安息香酸エステル（安息香酸オクチル）、アルキルアミド（例えばジエチルアツルアルミド）、脂肪族エステル類（例えばジブチキシエチルサクシネット、ジオクチルアセレート）、トリメシン酸エステル類（例えばトリメシン酸トリブチル）、酢酸エチル、酢酸ブチルのごとき低級アルキルアセテート、プロピオン酸エチル、二級ブチルアルコール、メチルイソブチルケトン、 β -エトキシエチルアセテート、メチルセロソルブアセテート、シクロヘキサン等がある。また、マイクロカプセル化の時、電子供与性無色染料を溶解するための補助溶剤として親水性の溶媒を併用してもよい。この種の溶媒としては例えば、酢酸エチル、酢酸ブチル、メチレンクロライド等があげられる。

【0029】本発明では保護層中にマット剤を添加する事が好ましい。マット剤としては例えばシリカ、酸化マグネシウム、硫酸バリウム、硫酸ストロンチウム、ハロゲン化銀などの無機化合物及びポリメチルメタクリレート、ポリアクリロニトリル、ポリスチレンのごときポリマー粒子や、カルボキン酸粉、コーン澱粉、カルボキシニトロフェニル澱粉などの澱粉粒子などがあり、粒子径が $1 \sim 2 \mu\text{m}$ のものが好ましい。これらのマット剤のなかではポリメチルメタクリレート粒子とシリカ粒子が特に好ましい。シリカ粒子としては例えばWUJI BEVISON CHEMICAL LTD. 製のサイロイドAL-1, 65, 72, 79, 74, 404, 620, 308, 978, 161, 162, 244, 255, 266, 150等が好ましい。マット剤の添加量としては $2 \sim 500\text{mg}/\text{m}^2$ が好ましく、特に好ましくは $5 \sim 100\text{mg}/\text{m}^2$ である。

【0030】本発明では感光・感熱層、中間層、保護層等本発明の記録材料の各層に硬化剤を併用することが好ましい。特に保護層中に硬化剤を併用し、保護層の粘着性を低減する事が好ましい。硬化剤としては例えば、写真感光材料の製造に用いられる「ゼラチン硬化剤」が有用であり、例えばホルムアルデヒド、グルタルアルデヒドのごときアルデヒド系の化合物、米国特許第3,635,718号その他に記載されている反応性のハロゲンを有する化合物、米国特許第3,635,718号その他に記載されている反応性のエチレン不飽和結合をもつ化合物、米国特許第3,017,280号その他に記載されているアクリジン系化合物、米国特許第3,091,537号その他に記載されているエポキシ系化合物、ムコクロル酸のよなハロゲノカルボキシアルデヒド類、ジヒドロキシオキサン、ジクロロジオキサン等ジオキサン類あるいは米国特許第3,642,486号や米国特許第3,687707号に記載されているビニルスルホン類、米国特許第3,841,872号に記載されているビニルスルホンブリーザー類、米国特許第3,640,720号に記載されているケトビニル類、あるいは又、無機硬化剤としてクロム明礬ん、硫酸ジルコニアム、硼酸等を用いることができ

る。これらの硬化剤のなかで特に好みしい化合物は1, 3, 5-トリアクリオイル-ヘキサヒドロ-s-トリアジンや1, 2-ビスピニルスルホニルメタン、1, 3-ビス(ビニルスルホニルメチル)プロパノール-2、ビス(αビニルスルホニルアセトアミド)エタン、2, 4-ジクロロ-6-ヒドロキシ-s-トリアジン・ナトリウム塩、2, 4, 6-トリエチレニミノ-s-トリアジンや環酸等の化合物である。添加量としてはバイオーダーに対して0, 6-5重量%が好みしい。このほか、保護層にはその粘着性を低下させるためにコロイダルシリカを添加してもよい。コロイダルシリカとしては例えば、日立化学製のスヌーテックス2.0、スヌーテックス3.0、スヌーテックスC、スヌーテックスO、スヌーテックスN等が好みしい。添加量としてはバイオーダーに対して5-8重量%が好みしい。また保護層には本発明の記録材料の白色度をあげるために蛍光増白剤やブレーニング剤としての青色染料を添加してもよい。

【0031】本発明の多色記録材料の場合、例えば、異なる色に発色する電子供与性無色染料を含有するマイクロカプセルと異なる波長の光に感光する光硬化性化合物を各層に含む多層の記録材料の構成を用い、かつ、感光・感熱層の間に紫外線吸収剤を含有する中間層を設ける。中間層は主にバイオーダーと紫外線吸収剤より成り、必要に応じて硬化剤やポリマーラテックス等の添加剤を含有することができる。紫外線吸収剤としてはベンゾトリアルコール系化合物、桂皮酸エチル系化合物、アミノアリリデンマロン二チル系化合物、ベンゾフエノン系化合物、業界公知の化合物を使用できる。

【0032】本発明で用いる紫外線吸収剤は水中油滴分散法やポリマー分散法により乳化分散して所要の層となくして中間層に添加できる。水中油滴分散法では、沸点が例えば175℃以上の高沸点有機溶媒および沸点が30℃以上160℃以下のいわゆる助溶溶媒のいずれか一方の單独または両者混合液に溶解した後、界面活性剤の存在下に水またはセラチン水溶液またはポリビニルアルコール水溶液など水性媒中に凝聚分散する。高沸点有機溶媒の例は米国特許第2, 3 22, 027号などに記載されている。更に、高沸点有機溶媒および助溶媒の具体例としては前述のカプセル化時の溶媒と同じ溶媒を好みしく用いることができる。また、分散には転相を伴ってもよく、また必要に応じて補助溶媒を薫蒸、ヌードル水洗または紫外線洗浄などによって除去または減少させてから胞膜に使用してもよい。ラテックス分散法の工程、効果および合撰用のラテックスの具体例は米国特許第4, 1 99, 3 63号、西脇特許出願(O.I.S.)第2, 5 41, 2 74号および同第2, 5 41, 2 3 0号、特開昭49-74538号、同51-59943号、同54-3 2 552号各公報やResearch Disclosure, Vol. 148, 1976年8月, Item 14850などに記載されている。適当なラテックスとしては、例えばアクリル酸エス

タルもしくはメタクリル酸エステル(例えば、エチルアクリレート、n-ブチルアクリレート、n-ブチルメタクリレート、2-アセトアセトキシカルボニルレート等)と酸モノマー(例えばアクリル酸、2-アクリルアミド-2-メチルプロパンスルホン酸等)の共重合ラテックスが好みしい。

【0033】本発明で最も好みしく用いる事の出来る紫外線吸収剤として、隣接層に試験していく構造の紫外線吸収剤、例えば紫外線吸収剤を共重合したポリマーもしくはラテックスがある。このような紫外線吸収剤としては例えば歐州特許第1 2 7, 8 19号、特開昭59-6 8 7 3 1号、同59-2 6 7 3 3号、同59-2 3 3 4号、英國特許2, 1 1 8, 3 1 5号、特開昭58-1 1 9 4 2号、米国特許4, 3 0 7, 1 8 4号、同4, 2 0 2, 8 3 6号、同4, 2 0 2, 8 3 4号、同4, 2 0 7 2 5 3号、同4, 1 7 8, 3 0 3号、特開昭47-5 6 0号等を参考にできる。これらの紫外線吸収剤は中間層に添加するが、必要に応じて保護層や感光・感熱層やアンチハーレーション層等に添加してもよい。

【0034】本発明において、光硬化性樹脂物の分散や電子供与性無色染料の分散およびラテックスは好みしくは水溶性ポリマー中で行われるが、本発明で好みしく用いることのできる水溶性ポリマーとしては、25℃の水に対して5重量%以上溶解する化合物が好みしく、具体的には、ゼラチン、ゼラチン導体、アルブミン、カゼイン等の蛋白質、メチルセルロース、カルボキシメチルセルロース等のセルロース導体、アルギン酸ソーダ、デンプン類(変性デンプンを含む)等の糖類導体、アラビアゴムやポリビニルアルコール、スチレン-無水マレイン酸共重合体水分散剤、カルボキシ変性ポリビニルアルコール、ポリアクリルアミド、酢酸ビニル-ポリアクリル酸共重合体の熱溶融、ポリスチレンスルホン酸塩等の合成高分子があげられる。これらの中ではゼラチンおよびポリビニルアルコールが好みしい。

【0035】本発明において保護層、感光・感熱層、中間層等本記載材料の各層のバイオーダーとしては上記水溶性高分子およびポリスチレン、ポリビニルホルマール、ポリビニルブチラール、アクリル樹脂: 例えばポリメチラクリレート、ポリブチラクリレート、ポリメチルメタクリレート、ポリブチルメタクリレートやそれらの共重合体、フェノール樹脂、スチレン-ブタジエン樹脂、エチセルロース、エポキシ樹脂、ウレタン樹脂、等の溶剤可溶性高分子あるいはこれらの高分子ラテックスを用いることができる。これらの中ではゼラチンおよびポリビニルアルコールが好みしい。

【0036】本発明を用いて作られる感光・感熱性記録材料の各層には脱泡剤、帯電防止、スペリ性改良、乳化分散、接着防止等種々の目的で、種々の界面活性剤を用いてもよい。界面活性剤としては例えば非イオン性界面活性剤であるサボニン、ポリエチレンオキサイド、ボ

リエチレンオキサイドのアルキルエーテル等ポリエチレンオキサイド誘導体やアルキルスルホン酸塩、アルキルベンゼンスルホン酸塩、アルキルナフタレンスルホン酸塩、アルキル硫酸エステル、N-アシル-N-アルキルタウリン類、スルホカク酸エステル類、スルホアルキルボリオキシエチレナルキルフェニルニーテル類等のアニオン性界面活性剤、アルキルベタイン類、アルキルスルホベタイン類等の陽性界面活性剤、脂肪族あるいは芳香族第4級アノミウム塩類等のカチオン性界面活性剤を必要に応じて用いる事ができる。

【0037】本発明の記録材料には、これまで述べた添加剤を含め必要に応じて様々な粘着剤を添加することができる。例えば、イラジエーションやハレーションを防止する粘着剤、紫外線吸収剤、可塑剤、並び増白剤、マット剤、塗布助剤、硬化剤、帯電防止剤や耐性改良剤等の代表例はResearch Disclosure, Vol. 176, 1978年12月, Item 17643、および同 Vol. 187, 1979年11月, Item 18716に記載されている。本発明の感光・熟感耐用塗布液や前述の各層用の塗布液は必要に応じて溶媒中に溶解せしめ、所望の支持体上に塗布し、乾燥することにより本発明の記録材料が得られる。その場合に使用される溶媒としては、水、アルコール：例えばメタノール、エタノール、n-ブロバノール、イソブロバノール、n-ブタノール、sec-ブタノール、メチルセロソルブ、1-メトキシ-2-ブロバノール；ハログン系の溶剤：例えばメチレンクロライド、エチレンクロライド；ケトン：例えばアントシン、シクロヘキサン、メチルエカルケトン；エステル：例えば、酢酸メチルセロソルブ、酢酸エチル、酢酸メチル；トルエン、キシリレン等の单独物及びそれらの2種以上の混合物が例として挙げられる。これらの中では水が特に好ましい。

【0038】各層用の塗布液を支持体上に塗布するには、フレードコーナー、ロッドコーナー、ナイフコーナー、ロールドクターコーナー、コンマコーナー、リバースロールコーナー、トランസフアーロールコーナー、グラビアコーナー、キスロールコーナー、カーテンコーナー、エクストルージョンコーナー等を用いることができる。塗布方法としてはResearch Disclosure, Vol. 200, 1980年12月, Item 20036 XV項を参考にできる。記録層の厚みとしては、0.1μから5μが適当である。

【0039】本発明の記録材料は様々な用途に利用できる。例えばコピヤやファックス、プリンター、ラベル、カラーブルーフ、オーバーヘッドプロジェクター、第2原因等の用途に本発明の記録材料を用いることができる。これらに適する支持体としては紙、コーディッドペーパー、ラミネート紙、合成紙等の支持体やポリエチレンテレフタレートフィルム、三硝酸セルローズフィルム、ポリエチレンフィルム、ポリстиレンフィルム、ポリカーボネートフィルムなどの透明フィルムや、アルミニウム、亞鉛、銅などの金属の板、上述の支持体の表面

に表面処理や下塗りや企画着色処理等の各種処理を施したものも挙げることができる。支持体としてはResearch Disclosure, Vol. 200, 1980年12月, Item 20036 XVI 1項の支持体も参考にできる。また、これらの支持体は必要に応じて表面にアンチハレーション層、裏面にスペリ層、アンチスタッチク層、カール防止層、着色剤層等目的に応じた層を設けることができる。

【0040】本発明の記録材料は、紫外光から可視光までの幅広い領域の光により高感度で記録できる。光源としては水銀灯、キセノンランプ、タングステンランプ、メタルハイドランプ、アルゴンレーザー、ヘリウムネオンレーザー、半導体レーザー等の各種レーザー、LED、蛍光灯等幅広い光源を使用できる。画像記録方法としては、リスフィルムなどの原稿の接着曝光、スライドや液晶画面等の試み露光、原稿の反射光を利用した反射露光等の様々な露光方法を利用できる。多色記録を行なう場合は波長のことなる光を用いて多層回復像記録を行なってもよい。波長の異なる光は光源の変更もしくは光フィルターの変更により得られる。

【0041】本発明の記録材料は上記像媒露光と同時にまたは像媒露光後に熱現像処理を行なう。この熱現像処理における加熱方法としては従来公知の様々な方法を用いることができる。加熱温度は一般に80°Cないし200°C、好ましくは100°Cないし150°Cである。加熱時間は1秒ないし5分、好ましくは3秒ないし1分である。以下に、本発明を実施例により更に詳細に説明するが、本発明はこれらに限定されるものではない。

【0042】【実施例】 [紫外線吸収剤ラテックスの合成]

合成例1：紫外線吸収剤ラテックス（1）の合成
蒸留水2000mlと界面活性剤（ドデシルベンゼンスルホン酸ナトリウム）0.5gをフラスコの中に入れ室温気流中で80°Cにて攪拌した。この中に過硫酸カリウム0.5gと亞硫酸水素ナトリウム0.25gを添加した。更にその中に重合性紫外線吸収剤（1）1.6g、ブチルアクリレート3.3gおよびアクリル酸1gの混合物を少量ずつ添加し、全量添加後、更に過硫酸カリウム0.5gと亞硫酸水素ナトリウム0.25gを添加して1時間攪拌した。得られた液を1N苛性ソーダ液にてpH6に調整し、ろ紙を用いて濾過して目的のラテックスを得た。

【0043】合成例2：紫外線吸収剤ラテックス（2）の合成

合成例1の重合性紫外線吸収剤（1）1.6g、ブチルアクリレート3.3gおよびアクリル酸1gを重合性紫外線吸収剤（2）5g、ブチルアクリレート4.4gおよびアクリル酸1gに代えた以外は合成例1と同様の方法により紫外線吸収剤ラテックス（2）を得た。

【0044】合成例3：紫外線吸収剤のラテックス分散用ラテックス（1）の合成

蒸留水400mlと界面活性剤(デシルベンゼンスルホン酸ナトリウム)1gをフラスコの中に入れ室温気流中で80℃にて攪拌した。この中に過硫酸カリウム1gと亜硫酸水素ナトリウム0.5gを添加した。更にその中にブチルメタクリレート79g、ブチルアクリレート20gおよびブチリル酸1gの混合物を少量ずつ添加し、全量添加後、更に過硫酸カリウム1gと亜硫酸水素ナトリウム0.5gを添加して1時間攪拌した。得られた液を1N苛性ソーダ液にてpH6に調整し、ろ紙濾過して目的のラテックスを得た。

【0045】(微粒被の調製)

1. 電子供与性無色染料(1)のカプセルの調製

1-a. 電子供与性無色染料(1)カプセルの調製
電子供与性無色染料(1)1.2g、4gを酢酸エチル10.4gに溶解し、ジシクロヘキシルフタレート1.2gとタケネートD-110M(東洋薬品工業株式会社製)2.7gとミリオネートMR200(日本ボリューション工業株式会社製)3gを添加した。この溶液を、ボリビニルアルコール4.6gと水74gの混合液に添加し、20℃で乳化分散し、平均粒径1.5μmの乳化液を得た。得られた乳化液に水100gを加え、攪拌しながら60℃にて加温し、2時間後に電子供与性無色染料(1)を芯に含有したカプセル液を得た。

【0046】1-b. 電子供与性無色染料(2)カプセルの調製

1-a. の電子供与性無色染料(1)を電子供与性無色染料(2)に変更した以外は1-a. と同じ方法により電子供与性無色染料(2)カプセルを得た。

【0047】1-c. 電子供与性無色染料(3)カプセルの調製

1-a. の電子供与性無色染料(1)を電子供与性無色染料(3)に変更した以外は1-a. と同じ方法により電子供与性無色染料(3)カプセルを得た。

【0048】2. 光硬化性組成物の乳化液の調製

2-a. 光硬化性組成物(1)の乳化液の調製
光重合開始剤(1)0.2gと分光増感色素(1)0.2gと重合を促進するための助剤としてN-フェニルグリシンエチルエステル0.2gの酢酸エチル4g溶液に電子受容性化合物(1)10gトリメチロールプロパントリアクリレートモノマー(3官能アクリレート、分子量約296)8gを添加した。この溶液を、1.5%PVA水溶液10.2gと水4.8g及び2%界面活性剤(1)水溶液0.8gとの混合溶液中に添加しホモジナイザー(日本機械株式会社製)にて10000回転で6分間乳化し、光硬化性組成物(1)の乳化液を得た。

【0049】2-b. 光硬化性組成物(2)の乳化液の調製

2-a. の光重合開始剤(1)0.2gと分光増感色素(1)0.2gを光重合開始剤(2)0.2gに変更し

た以外は2-a. と同じ方法により光硬化性組成物(2)の乳化液を得た。

【0050】2-c. 光硬化性組成物(3)の乳化液の調製

2-a. の光重合開始剤(1)0.2gと分光増感色素(1)0.2gを光重合開始剤(3)0.2gに変更した以外は2-a. と同じ方法により光硬化性組成物(3)の乳化液を得た。

【0051】2-d. 光硬化性組成物(4)の乳化液の調製

2-a. の光重合開始剤(1)0.2gと分光増感色素(1)0.2gを光重合開始剤(4)0.2gと分光増感色素(1)0.2gおよび紫外線吸収剤(1)0.2gに変更した以外は2-a. と同じ方法により光硬化性組成物(4)の乳化液を得た。

【0052】2-e. 光硬化性組成物(5)の乳化液の調製

2-a. の光重合開始剤(1)0.2gと分光増感色素(1)0.2gを光重合開始剤(2)0.2gと紫外線吸収剤(2)0.2gに変更した以外は2-a. と同じ方法により光硬化性組成物(5)の乳化液を得た。

【0053】2-f. 光硬化性組成物(6)の乳化液の調製

2-a. の光重合開始剤(1)0.2gと分光増感色素(1)0.2gを光重合開始剤(2)0.2gと紫外線吸収剤(1)0.2gに変更した以外は2-a. と同じ方法により光硬化性組成物(6)の乳化液を得た。
【0054】2-g. 光硬化性組成物(7)の乳化液の調製

2-a. の光重合開始剤(1)0.2gと分光増感色素(1)0.2gを光重合開始剤(2)0.2gに変更し、さらに2-a. のアクリレートモノマーをモノマー(1)に変更した以外は2-a. と同じ方法により光硬化性組成物(7)の乳化液を得た。

【0055】2-h. 光硬化性組成物(8)の乳化液の調製

2-a. の光重合開始剤(1)0.2gと分光増感色素(1)0.2gを光重合開始剤(2)0.2gに変更し、さらに2-a. のアクリレートモノマーをモノマー(3)に変更した以外は2-a. と同じ方法により光硬化性組成物(8)の乳化液を得た。

【0056】2-i. 光硬化性組成物(9)の乳化液の調製

2-a. の光重合開始剤(1)0.2gと分光増感色素(1)0.2gを光重合開始剤(2)0.2gに変更し、さらに2-a. のアクリレートモノマーをモノマー(4)に変更した以外は2-a. と同じ方法により光硬化性組成物(9)の乳化液を得た。

【0057】2-j. 光硬化性組成物(10)の乳化液

の調製

2-a. の光重合開始剤 (1) 0. 2 g と分光増感色素 (1) 0. 2 g を光重合開始剤 (2) 0. 2 g に変更し、さらに 2-a. のアクリレートモノマーをモノマー (5) に変更した以外は 2-a. と同じ方法により光硬化性組成物 (1 0) の乳化液を得た。

【0058】3. 紫外線吸収剤の分散液の調製

3-a. 紫外線吸収剤 (1) の乳化液の調製

紫外線吸収剤 (1) 0. 26 g を酢酸エチル 3 g よりおよびタル酸ジカル 5 g に溶解した溶液を、7. 5% PVA 水溶液 9. 6 g と 2% 界面活性剤 (1) 水溶液 0. 8 g と 2% 界面活性剤 (2) 水溶液 0. 8 g との混合溶液中に添加しホモジナイザー (日本精機株式会社製) にて 10000 回転で 5 分間乳化し、紫外線吸収剤 (1) の乳化液を得た。

【0059】3-b. 紫外線吸収剤 (2) の乳化液の調製

紫外線吸収剤 (2) 0. 26 g を酢酸エチル 3 g よりおよびタル酸ジカル 5 g に溶解した溶液を、7. 5% PVA 水溶液 9. 6 g と 2% 界面活性剤 (1) 水溶液 0. 8 g と 2% 界面活性剤 (2) 水溶液 0. 8 g との混合溶液中に添加しホモジナイザー (日本精機株式会社製) にて 10000 回転で 5 分間乳化し、紫外線吸収剤 (2) の乳化液を得た。

【0060】3-c. 紫外線吸収剤 (1) のラテックス分散液の調製

紫外線吸収剤 (1) 0. 26 g を酢酸エチル 3 g に溶解した溶液を、7. 5% PVA 水溶液 9. 6 g と 2% 界面活性剤 (1) 水溶液 0. 8 g と 2% 界面活性剤 (2) 水溶液 0. 8 g との混合溶液中に添加しホモジナイザー (日本精機株式会社製) にて 10000 回転で 5 分間乳化した。この乳化液を紫外線吸収剤のラテックス分散用ラテックス (1) 9. 25 g と 5% PVA 水溶液 2. 5 g と混合攪拌し、紫外線吸収剤 (1) のラテックス分散液を得た。

【0061】3-d. 紫外線吸収剤 (2) のラテックス分散液の調製

紫外線吸収剤 (2) 0. 26 g を酢酸エチル 3 g に溶解した溶液を、7. 5% PVA 水溶液 9. 6 g と 2% 界面活性剤 (1) 水溶液 0. 8 g と 2% 界面活性剤 (2) 水溶液 0. 8 g との混合溶液中に添加しホモジナイザー (日本精機株式会社製) にて 10000 回転で 5 分間乳化した。この乳化液を紫外線吸収剤のラテックス分散用ラテックス (1) 9. 25 g と 5% PVA 水溶液 2. 5 g と混合攪拌し、紫外線吸収剤 (2) のラテックス分散液を得た。

【0062】4. 感光・感熱層用塗布液の調製

4-a. 感光・感熱層 (1) 用塗布液の調製

電子供与性無色染料 (1) カプセル 1 g と光硬化性組成物 (1) の乳化液 10 g とを混合し感光・感熱層 (1) の乳化液 10 g とを混合し感光・感熱層 (1)

用塗布液を調製した。

【0063】4-b. 感光・感熱層 (2) 用塗布液の調製

電子供与性無色染料 (2) カプセル 1 g と光硬化性組成物 (2) の乳化液 10 g とを混合し感光・感熱層 (2) 用塗布液を調製した。

【0064】4-c. 感光・感熱層 (3) 用塗布液の調製

電子供与性無色染料 (3) カプセル 1 g と光硬化性組成物 (3) の乳化液 10 g とを混合し感光・感熱層 (3) 用塗布液を調製した。

【0065】4-d. 感光・感熱層 (4) 用塗布液の調製

電子供与性無色染料 (1) カプセル 1 g と光硬化性組成物 (4) の乳化液 10 g とを混合し感光・感熱層 (4) 用塗布液を調製した。

【0066】4-e. 感光・感熱層 (5) 用塗布液の調製

電子供与性無色染料 (2) カプセル 1 g と光硬化性組成物 (5) の乳化液 10 g とを混合し感光・感熱層 (5) 用塗布液を調製した。

【0067】4-f. 感光・感熱層 (6) 用塗布液の調製

電子供与性無色染料 (2) カプセル 1 g と光硬化性組成物 (6) の乳化液 10 g とを混合し感光・感熱層 (6) 用塗布液を調製した。

【0068】4-g. 感光・感熱層 (7) 用塗布液の調製

電子供与性無色染料 (2) カプセル 1 g と光硬化性組成物 (7) の乳化液 10 g とを混合し感光・感熱層 (7) 用塗布液を調製した。

【0069】4-h. 感光・感熱層 (8) 用塗布液の調製

電子供与性無色染料 (2) カプセル 1 g と光硬化性組成物 (8) の乳化液 10 g とを混合し感光・感熱層 (8) 用塗布液を調製した。

【0070】4-i. 感光・感熱層 (9) 用塗布液の調製

電子供与性無色染料 (2) カプセル 1 g と光硬化性組成物 (9) の乳化液 10 g とを混合し感光・感熱層 (9) 用塗布液を調製した。

【0071】4-j. 感光・感熱層 (10) 用塗布液の調製

電子供与性無色染料 (2) カプセル 1 g と光硬化性組成物 (10) の乳化液 10 g とを混合し感光・感熱層 (10) 用塗布液を調製した。

【0072】5. 中間層用塗布液の調製

5-a. 中間層 (1) 用塗布液の調製

1.5% PVA 水溶液 4 g と蒸留水 3 g と 2% 界面活性剤 (3) 水溶液 0. 5 g と紫外線吸収剤 (1) の乳化液 3

gとを混合し中間層（1）用塗布液を調製した。

【0073】5-b. 中間層（2）用塗布液の調製
1.5%PVA水溶液4gと蒸留水3gと2%界面活性剤（3）水溶液0.5gと紫外線吸収剤（2）の乳化液3gとを混合し中間層（2）用塗布液を調製した。

【0074】5-c. 中間層（3）用塗布液の調製
1.5%PVA水溶液4gと蒸留水3gと2%界面活性剤（3）水溶液0.5gと紫外線吸収剤（1）のラテック分散液4gとを混合し中間層（3）用塗布液を調製した。

【0075】5-d. 中間層（4）用塗布液の調製
1.5%PVA水溶液4gと蒸留水3gと2%界面活性剤（3）水溶液0.5gと紫外線吸収剤（2）のラテック分散液4gとを混合し中間層（4）用塗布液を調製した。

【0076】5-e. 中間層（5）用塗布液の調製
1.5%PVA水溶液4gと蒸留水3gと2%界面活性剤（3）水溶液0.5gと紫外線吸収剤ラテックス（1）3gとを混合し中間層（5）用塗布液を調製した。

【0077】5-f. 中間層（6）用塗布液の調製
1.5%PVA水溶液4gと蒸留水3gと2%界面活性剤（3）水溶液0.5gと紫外線吸収剤ラテックス（2）4gとを混合し中間層（6）用塗布液を調製した。

【0078】5-g. 中間層（7）用塗布液の調製
1.5%PVA水溶液4gと蒸留水3gと2%界面活性剤（3）水溶液0.5gとを混合し中間層（7）用塗布液を調製した。

【0079】6. 保護層用塗布液の調製
6-a. 保護層（1）用塗布液の調製
1.0%ゼラチン水溶液4.5gと蒸留水1.5gと2%界面活性剤（3）水溶液0.5gと1%の2,4-ジクロロ-6-ヒドロキシ-8-アリジン・ナトリウム塩水溶液1.5gとサイロイド72（FUJI-DEVISON CHEMICAL LTD. 製）を塗布量が5.0mg/m²となるだけの量とスチックN1gとを混合し保護層（1）用塗布液を調製した。

【0080】〔感光・感熱記録材料の調製と評価〕
実施例1
感光・感熱層用塗布液（2）を、100μmのポリエチレンレフレートフィルム上に、コーティングバーを用いて塗布層の乾燥重量が8g/m²になるように塗布し、30℃で10分間乾燥した。その上に保護層（1）用塗布液をコーティングバーを用いて塗布層の乾燥重量が5g/m²になるように塗布し、30℃で10分間乾燥して実施例1のサンプルを得た。

【0081】実施例2
感光・感熱層用塗布液（6）を実施例1と同様に塗布、乾燥し実施例2のサンプルを得た。

【0082】実施例3
感光・感熱層用塗布液（7）を実施例1と同様に塗布、乾燥し実施例3のサンプルを得た。

【0083】実施例4
感光・感熱層用塗布液（8）を実施例1と同様に塗布、乾燥し実施例4のサンプルを得た。

【0084】実施例5
感光・感熱層用塗布液（9）を実施例1と同様に塗布、乾燥し実施例4のサンプルを得た。

【0085】実施例6
感光・感熱層用塗布液（10）を実施例1と同様に塗布、乾燥し実施例4のサンプルを得た。得られた各感光・感熱記録材料にステップワウツジ（FUJI-I CONTROL WEDGE富士写真フィルム（株）製）を通して1000W高圧水銀灯（オーエク社製のジェットライト）からの紫外光で露光した。その後、120℃の熱板で5秒加熱したところ、各サンプルともマゼンタ色の鮮明なニアガラ像が得られた。ただし、実施例3、4に比べ実施例1、2のほうがより硬調な図像が得られ、感度も約4倍高かった。更に、実施例5、6は、地肌に薄く地肌カリが生じ、実施例1～4に比べると図像のコントラストの点で多少劣っていた。以上の結果から明らかのように、ネガの鮮明な図像を得たためには、用いるモノマーとして分子内に少なくとも1個のエスチル結合及び/またはアミド結合を有し、更に分子量200以上の多官能モノマーである方がより好ましいことがわかった。

【0086】比較例1
感光・感熱層用塗布液（1）を100μmのポリエチレンレフレートフィルム上にコーティングバーを用いて塗布層の乾燥重量が8g/m²になるように塗布し、30℃で10分間乾燥した。この層の上に中間層（7）を乾燥重量が5g/m²になるように塗布乾燥し、次に、感光・感熱層用塗布液（2）を乾燥重量が8g/m²になるよう塗布乾燥し、次に、中間層（7）を乾燥重量が5g/m²になるよう塗布乾燥し、次に、中間層（7）を乾燥重量が8g/m²になるよう塗布乾燥し、感光・感熱層用塗布液（3）を乾燥重量が8g/m²になるよう塗布乾燥し、更にその上に保護層（1）用塗布液をコーティングバーを用いて塗布層の乾燥重量が5g/m²になるよう塗布し、30℃で10分間乾燥して比較例1のサンプルを得た。得られた感光・感熱性記録材料にイエロー1用の図像を現像したリスピルムと410nm以下の光を遮断する光学フィルター（SC-41フィルター：富士写真フィルム株式会社製）を通して1000W高圧水銀灯（オーエク社製のジェットライト）からの紫外光で露光した。次にマゼンタ用の図像を現像したリスピルムと360nm附近の光だけを透過する光学フィルター（BPP-B-36フィルター：富士写真フィルム株式会社製）を通して高圧水銀灯の光で露光し、更に、シアノ用の図像を現像したリスピルムと300nm附近の光だけを透過する光学フィルター（BPP-B-30フィルター：富士写真フィルム株式会社製）を通して高圧水銀灯の光で露光して暗像を得た。その後、110℃の熱板で5秒加

25

熱したところフルカラー画像は得られず、イエロー画像が主である現象が認められた。

[0083] 片熱例3

感光・感熱層用熱布被(4)を 10.0μ のポリエチレンレフレクターフィルム上にコーティングバーを用いて熱布層の乾燥重量が 8 g/m^2 になるように被布し、 9.0°C で 10 分間乾燥した 。この層の上に中間層(7)を乾燥重量が 5 g/m^2 になるように熱布乾燥し、次に感光・感熱層用熱布被(5)を乾燥重量が 8 g/m^2 になるように熱布乾燥し、次に、中間層(7)を乾燥重量が 5 g/m^2 になるように熱布乾燥し、感光・感熱層用熱布被(3)を乾燥重量が 8 g/m^2 になるように熱布乾燥し、更にその上に保護層(1)を用熱布被をコーティングバーを用いて熱布層の乾燥重量が 5 g/m^2 になるように被布し、 9.0°C で $10\text{ 分間乾燥して比較試験2のサンプルを得た}$ 。得られた感光・感熱記録材料を比較例1と同様の操作によって露光し加熱現象したところ、発色濃度の低下不鮮明なフルカラーフィルムの画像が得られた。

〔0088〕案施例7

比較例1のサンプルの中間層の代わりに中間層(1)と中間層(2)を並布し、実験例7のサンプルを作成した。即ち、感光・感熱耐用性用布被(1)を $100\mu\text{m}$ のポリエチレンテラグレートフィルム上にコーティングバーを用いて布被層の乾燥重量が 8 g/m^2 になるように並布し、 30°C で 10 分間乾燥した。この層の上に中間層(1)を乾燥重量が 5 g/m^2 になるように並布乾燥し、次に、感光・感熱耐用性用布被(2)を乾燥重量が 8 g/m^2 になるように並布乾燥し、次に、中間層(2)を乾燥重量が 5 g/m^2 になるように並布乾燥し、感光・感熱耐用性用布被(3)を乾燥重量が 8 g/m^2 になるように並布乾燥し、更にその上に保護層(1)用重布被をコーティングバーを用いてその上に布被層の乾燥重量が 5 g/m^2

m^2 になるように塗布し、30℃で10分間乾燥して実施例7のサンプルを得た。得られた感光・感熱記録材料を比較例1と同様の操作にて露光し加熱現像したところ、鮮明なフルカラーの画像が得られた。露光部のシアン、マゼンタ、イエローの濃度は各々1.1、1.1、2.0アブソーブ。

100891 安修例

実施例7で用いた中間層である中間層(1)と中間層(2)の代りに、中間層(3)と中間層(4)を疊布したサンプルを作成した。得られた感光・熱記録材料を比較例1と同様の操作にて露光し加熱現象したところ、鮮明なフルカラーの画像が得られた。露光部のシアン、マゼンタ、イエローの濃度は各々1.3、1.3、1.1であった。

10-09-03 安施圖 2

実験例7で用いた中間層である中間層（1）と中間層（2）の代りに、中間層（5）と中間層（6）を複数したサンプルを作成した。得られた感光・熱記録材料を比較例1と同様の操作にて露光し加熱現象としたところ、鮮明なフルカラーの画像が得られた。露光部のシアン、マゼンタ、イエローの濃度は各々1.6、1.6、1.6であった。

10081

紫外線吸収剤を含有する中間層を設けた本発明の感光・感熱性試験材料を用いる各感光・感熱層の感光波長の充分な分離ができ、鮮明な多色のネガ像を得る事が出来る。特に紫外線吸収剤として单量体を共重合したラテックスを用いると、発色濃度の高い鮮明な多色のネガ像を得る事が出来る。以下に、本発明において使用した化合物の化学構造式を示す。

[0092]

[Page 11]

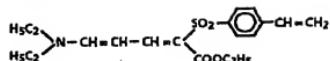
(15)

特開平4-211262

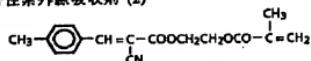
27

28

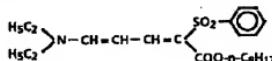
重合性紫外線吸収剤(1)



重合性紫外線吸収剤(2)



紫外線吸収剤(1)



紫外線吸収剤(2)



[0093]

【化2】

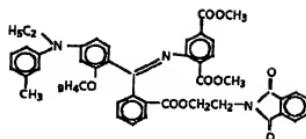
(16)

29

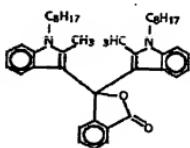
特開平4-211252

30

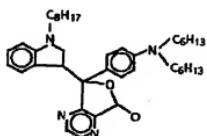
電子供与性無色染料(1)



電子供与性無色染料(2)



電子供与性無色染料(3)



[0094]
[化3]

(17)

特開平4-211252

32

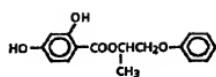
光重合開始剤(1)



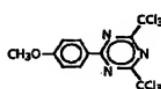
【0096】

【化4】

電子受容性化合物(1)



光重合開始剤(2)



10 【0096】

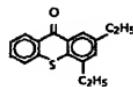
【化6】

光重合開始剤(3)



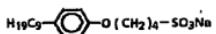
20

分光増感色素(1)



*

界面活性剤(1)



界面活性剤(2)



界面活性剤(3)



【0097】

【化6】

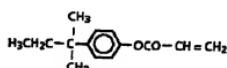
モノマー(1)

(多官能アクリルアミドモノマー、分子量約211)



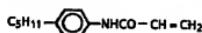
モノマー(2)

(单官能アクリレートモノマー、分子量約218)



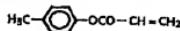
モノマー(3)

(单官能アクリルアミドモノマー、分子量約217)



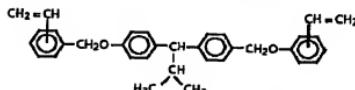
モノマー(4)

(单官能アクリレートモノマー、分子量約162)



モノマー(5)

(多官能スチリルモノマー、分子量約474)



【0098】

【発明の効果】本発明の記録材料は不要な材料を用いないモノシートタイプであり、記録露光と加熱操作だけで簡単に鮮明な多色の画像を得ることが出来る。本発明の紫外線吸収剤を含有する中間層の効果により鮮明に各色画像を記録することができ、鮮明な多色の画像が得られる。